

# სავარჯიშო 2

დამოუკიდებელი სამუშაოს ფორმატში

(საკითხი 5) 1. შეარჩიეთ ნებისმიერი ელემენტი (წყალბადიდან კალციუმის დიაპაზონში) და აღნიშნეთ შერჩეული ელემენტის ატომის შემდეგი მახასიათებლები: (A) ატომში შემავალი ელექტრონების მთლიანი რაოდენობა; (B) რამდენი ელექტრონული შრე გააჩნია მოცემულ ატომს; (C) რამდენი ელექტრონი აქვს ბოლო (ანუ სავალენტო) შრეზე; (D) რა უმაღლეს ვალენტობას ამჟღავნებს მოცემული ატომი ელექტრონთა გაცემის შემთხვევაში და ელექტრონთა მიერთების შემთხვევაში. მაგალითად:

ელემენტი	(A)	(B)	(C)	(D)
C	6	2	4	4; 4
P	15	3	5	5; 3
S	16	3	6	6; 2
H	1	1	1	1; 1
He	2	1	2	2; 0
Li	3	2	1	1; 7
Be	4	2	2	2; 6
B	5	2	3	3; 5
C	6	2	4	4; 4
N	7	2	5	5; 3
O	8	2	6	6; 2
F	9	2	7	7; 1
Ne	10	2	8	8; 0
Na	11	3	1	1; 7
Mg	12	3	2	2; 6
Al	13	3	3	3; 5
Si	14	3	4	4; 4

# სავარჯიშო 2

დამოუკიდებელი სამუშაოს ფორმატში

P	15	3	5	5; 3
S	16	3	6	6; 2
Cl	17	3	7	7; 1
Ar	18	3	8	8; 0
K	19	4	1	1; 7
Ca	20	4	2	2; 6

(საკითხი 5) 2. შემდეგი ცხრილი ახასიათებს ელემენტის ატომის უპირატესობებს, ბოლო შრიდან გასცეს თუ პირიქით დამატებით მიიერთოს ელექტრონები. მოცემული მწკრივიდან ცხრილის შესაბამის უჯრაში ჩასვით შემდეგი ელემენტები: Si; Ca; P; O; K; H; Be; Na; N; C; Cl

ურჩევნია გაცემა	Ca	K	Be	Na			
სულ ერთია	Si	H	C				
ურჩევნია მიართება	P	O	N	Cl			

(საკითხი 7) 1. მოცემული მწკრივიდან ცხრილის შესაბამის უჯრაში ჩასვით შემდეგი ელემენტები:

P; Cl; Mg; B; O; Na; S; Zn; Fe

ლითონი	Mg	Na	Fe	
აფორტარული ლითონი	Zn			
არალითონი	P	Cl	B	O